**Experimentos e Cronograma Físico-Química Experimental 2023**

**Turma 1: Profa. Ana Paula**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **Experimentos** | **Dia** |
| Aula 0 | Apresentação Bloco 1 | **17/03** |
| Aula 1 | 1: Espectros: β-caroteno e HCl **(Grupo 1)**  2: Supressão da Fluorescência (quinina) **(Grupo 2 e Grupo 6)**  3: Viscosidade polímeros: (PVOH)/Viscosidade Brookfield (**Grupo 3** e Grupo 5)  4: Tensão Superficial: CMC tensoativos (condutividade e peso da gota) e Energia Superficial de Sólidos (**Grupo 4 e Grupo 7)** | **24/03** |
| Aula 2 | 1: Espectros: β-caroteno e HCl (Grupo 2 e Grupo 5)  2: Supressão da Fluorescência (quinina) (**Grupo 7)**  3: Viscosidade polímeros: (PVOH)/Viscosidade Brookfield (**Grupo 1** e grupo 4)  4: Tensão Superficial: CMC tensoativos (condutividade e peso da gota) e Energia Superficial de Sólidos (Grupo 3 Grupo 6) | **31/03** |
| Aula 3 | 1: Espectros: β-caroteno e HCl (Grupo 3 e Grupo 6)  2: Supressão da Fluorescência (quinina) (grupo 4 e grupo 5)  3: Viscosidade polímeros: (PVOH)/Viscosidade Brookfield (Grupo 2)  4: Tensão Superficial: CMC tensoativos (condutividade e peso da gota) e Energia Superficial de Sólidos (**grupo 1 e grupo 7**) | **14/04** |
| Aula 4 | 1: Espectros: β-caroteno e HCl (grupo 4)  2: Supressão da Fluorescência (quinina) grupo (**Grupo 1** e grupo 3)  3: Viscosidade polímeros: (PVOH)/Viscosidade Brookfield (grupo 6 e grupo 7)  4: Tensão Superficial: CMC tensoativos (condutividade e peso da gota) e Energia Superficial de Sólidos (grupo 5 e grupo 2) | **28/04** |
| Aula 5 | Discussão para prova 1 | **05/05** |
| Prova 1 |  | **12/05** |
| Apresentação  Bloco 2 |  | **19/05** |
| Aula 6 | 1: Termodinâmica de células eletroquímicas (Grupo 1 e 6)  2: Volume parcial molar – picnômetro (Grupo 2 e 7)  3: Pressão de Vapor de líquidos (Grupo 3)  4: Diagrama de fase binário (Grupo 4  5: Calorimetria (Grupo 5) | **26/05** |
| Aula 7 | 1: Termodinâmica de células eletroquímicas (Grupo 2)  2: Volume parcial molar – picnômetro (Grupo 3 e 6)  3: Pressão de Vapor de líquidos (Grupo 4 e 7)  4: Diagrama de fase binário (Grupo 5)  5: Calorimetria (Grupo 1) | **02/06** |
| Aula 8 | 1: Termodinâmica de células eletroquímicas (Grupo 3)  2: Volume parcial molar – picnômetro (Grupo 4)  3: Pressão de Vapor de líquidos (Grupo 5 e 6)  4: Diagrama de fase binário (Grupo 1 e 7)  5: Calorimetria (Grupo 2) | **16/06** |
| Aula 9 | 1: Termodinâmica de células eletroquímicas (Grupo 4)  2: Volume parcial molar – picnômetro (Grupo 5)  3: Pressão de Vapor de líquidos (Grupo 1)  4: Diagrama de fase binário (Grupo 2 e 6)  5: Calorimetria (Grupo 3 e 7) | **23/06** |
| Aula 10 | 1: Termodinâmica de células eletroquímicas (Grupo 5 e 7)  2: Volume parcial molar – picnômetro (Grupo 1)  3: Pressão de Vapor de líquidos (Grupo 2)  4: Diagrama de fase binário (Grupo 3)  5: Calorimetria (Grupo 4 e 6) | **30/06** |
| Aula 11 | Discussão para prova 2 | **07/07** |
| Prova 2 |  | **15/07** |

* Os experimentos serão realizados em sistema de rodizio.

Nota: (MPx0.5)+(MRx0.3)+(MLx0.2)

***ML: nota atribuída ao Acervo de resultados- moodle e Fluxograma- inicio das aulas com arguição***

***MR: média de relatórios e apresentação dos resultados***